Numéro de publication:

0 049 658

A1

(12

DEMANDE DE BREVET EUROPEEN

21 Numéro de dépôt: 81401501.2

22) Date de dépôt: 29.09.81

(51) Int. Cl.³: C 07 D 217/26

C 07 D 209/42, A 61 K 31/40 A 61 K 31/47

30 Priorité: 02.10.80 FR 8021095 07.04.81 FR 8106916

Date de publication de la demande: 14.04.82 Bulletin 82/15

(84) Etats contractants désignés: AT BE CH DE FR GB IT LI LU NL SE 7) Demandeur: SCIENCE UNION ET Cie SOCIETE FRANCAISE DE RECHERCHE MEDICALE 14 rue du Val d'Or F-92150 Suresnes(FR)

(72) Inventeur: Remond, Georges 9, av. des Etats-Unis F-78000 Versailles(FR)

inventeur: Laubie, Michel 35, av. Foch F-92420 Vaucresson(FR)

(72) Inventeur: Vincent, Michel 8, Allée du Prunier Hardy F-92220 Bagneux(FR)

Mandataire: Varady, Peter Service Brevets 22 rue Garnier F-92200 Neuilly sur Seine(FR)

- [54] Iminodiacides substitués, leur préparation et compositions pharmaceutiques les contenant.
- (57) Composés de formule générale:

$$(CH)^{N}$$
 $CO - CH - (CH2)_{q} - NH - CH - R2
 $(CH)^{N}$ $CO - CH - (CH2)_{q} - NH - CH - R2$$

dans laquelle:

le cycle A est saturé et n = 0 ou 1, ou bien

le cycle A est benzénique et n = 1,

 R_1 représente un groupe alkyle inférieur pouvant porter un groupe amino,

R₂ représente un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle inférieur,

représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié, mono ou di-cycloalkyl- alkyle ou phényl-alkyle ayant au plus au total 9 atomes de carbone, ou bien un groupe alkyle substitué, ainsi que leurs sels.

Ces composés sont utiles comme médicaments.

Canadas Dansina Commonii Led

IMINO DIACIDES SUBSTITUES, LEUR PREPARATION ET COMPOSI-TIONS PHARMACEUTIQUES LES CONTENANT.

La présente invention a pour objet de nouveaux iminodiacides substitués, plus précisément des acides azabicycloalcanedicarboxyliques substitués, leur préparation et les compositions pharmaceutiques les contenant.

Spécifiquement, l'invention concerne les composés répondant à la formule générale :

dans laquelle :

10

30

£4

le cycle A est saturé et n = 0 ou 1, ou bien le cycle A est benzénique et n = 1,

- 15 R₁ représente un groupe alkyle inférieur de 1 à 4 atomes de carbone pouvant porter un groupe amino,
 - R₂ représente un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle de 1 à 4 atomes de carbone,
- R₃ représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié,
 20 mono-ou di-cycloalkyl-alkyle ou phényl-alkyle ayant
 au plus au total 9 atomes de carbone, ou bien un groupe alkyle substitué de formule :

avec R_4 = H, alkyle inférieur (C_1 à C_4) ou cycloal-kyle (de C_3 à C_6)

 $R_5 = H$, alkyle inférieur $(C_1 \ \hat{a} \ C_4)$, cycloalky-le $(C_3 \ \hat{a} \ C_6)$ ou alcoxycarbonyle,

Y = S ou=N - Q où Q = H, acétyle ou benzyloxycarbonyle, et

p = 1 ou 2, et

q = 0 ou 1.

5

20

Les composés de l'invention comportent au moins un groupe carboxy et deux dans le cas où R_2 = H et au moins un groupe aminé salifiable et deux lorsque Y=NH ou R_1 =NH $_2$ alk. L'invention se rapporte donc aussi aux sels des composés de formule générale (I) obtenus avec une base minérale ou organique thérapeutiquement compatible.

L'invention se rapporte également aux sels d'addition des composés de formule (I) obtenus avec un acide minéral ou organique thérapeutiquement compatible.

Les composés de formule (I) comportent au moins 3 atomes de carbone asymétrique. Selon la position des substituants et le degré d'hydrogénation, il existe 3 à 6 centres d'asymétrie. Les composés racémiques peuvent être dédoublés en leurs mélanges diastéréoisomères ou d'épimères, ou dédoublés en leurs énantiomères de manière connue. Ces divers isomères font partie de l'invention de même que les composés racémiques.

L'invention comprend plus particulièrement les dérivés du perhydroindole (formule I ; A est saturé et n = 0) répondant à la formule générale :

- dans laquelle les symboles R₁, R₂ et R₃ ont la même signification que dans la formule (I), sous leur forme racémique ou d'isomères optiques, ainsi que leurs sels obtenus avec des acides ou des bases thérapeutiquement compatibles.
- De plus, on préfère les composés correspondant à la formule (I') dans laquelle R_3 est un groupe alkyle linéaire ou ramifié de C_3 à C_8 , cycloalkyl-alkyle de C_4 à C_8

ou un alkyle substitué $-CH_2$ $-S-CHR_4R_5$ avec R_4 = H ou alkyle et R_5 = alcoxycarbonyle, les groupes alkyle et alcoxy ayant de l à 4 atomes de carbone . Par ailleurs R_1 peut être utilement un radical méthyle.

5

Les composés selon l'invention ainsi que leurs sels possèdent des propriétés pharmacologiques intéressantes. Ils exercent notamment une activité inhibitrice sur certaines enzymes, comme les carboxypolypeptidases, les enkephalinases ou la kininase II. Ils inhibent notamment la transformation du décapeptide angiotensine I en l'octapeptide angiotensine II, responsable dans certains cas de l'hypertension artérielle, en agissant sur l'enzyme de conversion.

15

20

L'emploi en thérapeutique de ces composés permet donc de réduire ou même supprimer l'activité de ces enzymes responsables de la maladie hypertensive ou de l'insuffisance cardiaque. L'action sur la kininase II a pour résultat l'augmentation de la bradykinine circulante et également la baisse de la tension artérielle par cette voie.

L'invention s'étend aussi aux compositions pharmaceutiques renfermant comme principe actif au moins un
composé de formule générale I ou un de ses sels d'addition, avec une base ou un acide minéral ou organique,
en association avec un excipient inerte, non toxique,
pharmaceutiquement acceptable.

30

35

En vue de l'emploi en thérapeutique, les composés de formule générale I ou leurs sels sont présentés sous des formes pharmaceutiques converant pour l'administration par voie intraveineuse ou buccale. Les compositions pharmaceutiques selon l'invention renferment, outre le principe actif, un ou plusieurs excipients inertes,

5

25

30

35

non-toxiques convenant pour l'usage pharmaceutique et/ou un agent liant, un agent aromatisant, un agent de délitement, un agent édulcorant, un agent lubrifiant ou bien encore un véhicule liquide adapté à l'administration par voie intraveineuse.

Les compositions pharmaceutiques selon l'invention peuvent en outre contenir un autre principe actif d'action synergique ou complémentaire.

Parmi ces derniers principes actifs, on pourra citer un diurétique et, notamment, un saliurétique, comme par exemple un thiazide, un dihydrothiazide, un chlorosulfamide, un acide dihydrobenzofuran 2-carboxylique ou un dérivé de l'acide phénoxy acétique. Des exemples de tels composés sont la N (3'-Chloro 4'-sulfamyl benzamido) 2-méthyl indoline, l'acide éthacrynique, le furosémide.

On pourra également ajouter des substances & -adrénoly-20 tiques comme le prazosin ou tout autre antihypertenseur.

La posologie utile peut varier largement en fonction de l'âge, du poids du patient, de la sévérité de l'indication thérapeutique ainsi que la voie d'administration. La voie d'administration préférée est la voie buccale mais la voie intraveineuse est également parfaitement appropriée au traitement de l'hypertension. D'une manière générale, la posologie unitaire s'échelonnera de préférence entre 5 et 100 mg.

L'invention comprend un procédé d'obtention des composés de formule générale I, selon lequel on soumet un ester d'alkyle d'acide azabicycloalcane di-carboxylique de formule générale II :

$$\begin{array}{c|c}
\hline
A & COR' \\
\hline
CO - CH - (CH2)q - NH2
\\
\hline
R'1
\end{array}$$
(II)

dans laquelle la définition des symboles A, n, q, demeure celle mentionnée précédemment,

R'1 représente un radical alkyle inférieur ou un radical amino-alkyle dont la fonction aminée est protégée par les radicaux habituels tels que par exemple benzyloxy-carbonyl ou terbutoxycarbonyl,

et R' représente un radical hydroxy ou alcoxy inférieur,

10 à une réaction d'alkylation réductive par un composé de
formule générale III :

$$0 = C < R_3$$
 (III)

dans laquelle la définition de substituants R_2 et R_3 reste celle mentionnée précédemment, pour obtenir une amine de formule générale IV :

15

5

dans laquelle R' et R' $_1$ possèdent la définition fournie précédemment pour la formule II et les symboles R_2 , R_3 , A, n et q gardent les significations fournies antérieurement,

20

et après alkylation réductive, ce composé intermédiaire obtenu est éventuellement soumis aux procédés de déprotection habituels tels que par exemple saponification totale ou partielle et/ou hydrogénolyse, et est ainsi transformé en composé de formule (I).

25

Les composés de formule générale II sont décrits ou peuvent être synthétisés selon la demande de brevet européen publiée sous le N° 0031741. L'alkylation

réductive ci-dessus utilise le procédé décrit par R.F. BORCH, M.D. BERNSTEIN, et H. DUPONT DURST, JACS 93, 2897 (1971). On la réalise de préférence en milieu alcoolique et en présence d'un agent de déshydratation neutre et d'un cyano-borohydrure minéral ou organique. Les exemples suivants illustrent l'invention.

EXEMPLE 1

[N (Carboxy-1 éthyl) (S) alanyl] -2(S) carboxy-3 tétrahydro-1,2,3,4 isoquinoléine.

10

Stade_A

Acide tétrahydroisoquinoléine (lévogyre) 3-carboxylique.

Dans un ballon à trois tubulures surmonté d'un réfrigé-15 rant on introduit 15 g de(S) & -phénylalanine, puis 34 ml d'une solution de formol à 40 % et 105 ml d'acide chlorydrique concentré.

On chauffe pendant 30 mm au bain-marie bouillant. On

obtient ainsi une solution claire, on laisse revenir
le milieu réactionnel à température ambiante et on
ajoute alors 15 ml de formol et 30 ml d'acide chlorhydrique concentré. On chauffe ensuite 3 heures au reflux
du solvant. On laisse refroidir puis on sépare le
précipité par filtration. Après essorage on le reprend
par 200 ml d'eau bouillante et 400 ml d'éthanol chaud.
On réunit les solutions qu'on neutralise par addition
d'ammoniaque à 10 %.

L'acide tétrahydroisoquinoléine 3-carboxylique cristallique. On laisse reposer le mélange cristallin une nuit en glacière puis on sépare le précipité que l'on essore et lave à l'éthanol. On receuille ainsi 17,3 g de produit brut. Le produit est séché sous vide phosphorique.

Analyse	C ₁₀ H ₁₁	NO2	=	177
---------	---------------------------------	-----	---	-----

		C %	H %	N %
	Calculé	67,78	6,26	7,90
5	Trouvé	66,87	6,20	7,96

Spectre IR

 NH_2^+ Bande à 2800 - 2400 cm ⁻¹

10 COO Bande carbonyle à 1630 cm⁻¹

Pouvoir rotatoire

$$\alpha_{\rm D}^{\prime} = -108^{\circ} \ (c = 2.2 \text{ NaOH normal})$$

Stade B

15

Chlorydrate de tétrahydro - 1,2,3,4 isoquinoléine (S) 3-carboxylate de méthyle.

- Dans un ballon à trois tubulures on charge successivement 5 g d'acide tétrahydroisoquinoléine 3-carboxylique et 30 ml de méthanol. A cette suspension on ajoute par coulée tout en évitant que la température ne dépasse 0, + 5°, 6 g de chlorure de thionyle.
- L'addition dure environ 10 minutes. Après achèvement de cette addition, on maintient l'agitation pendant 2 heures à température ambiante, puis on porte au reflux du solvant 1 heure et demie. Une fois le mélange complètement dissous, on arrête le chauffage puis
- on évapore à sec. Le résidu est repris au méthanol à trois reprises et amené ensuite à sec. On recueille enfin 8 g de cristaux incolores que l'on purifie par trituration avec de l'éther. On sépare les cristaux par filtration, on les essore, on les lave à l'éther
- et on les sèche. On obtient ainsi 6g4 de chlorhydrate de tétrahydroisoquinoléine 3-carboxylate de méthyle.

	Analyse C	10 H ₁₃ NO	2 C1H =	227,69
	С	Ħ	N	C1 %
Calculé	58,03	6,20	6,15	15,57
Trouvé	57,79	6,46	6,38	15,67

5

Spectre IR

Bande carbonyle à 1735 cm $^{-1}$ Bande NH $_2$ à 2800 - 2400 cm $^{-1}$

10

Stade C

Terbutoxycarbonyl (S) alanyl - 2(S) méthoxycarbonyl -3 tétrahydro-1,2,3,4, isoquinoléine.

6,01 g (0,0264 mol) de chlorhydrate préparé au stade précédent sont dissous dans 50 ml d'eau et la solution alcalinisée à pH 11 par NH₄ OH puis extraite par 2 fois 50 ml d'éther sulfurique. Les solutions éthérées réunies sont séchées sur sulfate de calcium, filtrées et évaporées à sec. L'amino ester résiduel (5,04 g) est dissous dans 30 ml de diméthylformamide et cette solution ajoutée à une solution agitée de 5 g (0,0264 mol) de terbutycarbonyl (S) alanine dans 30 ml de diméthylformamide refroidie à 0, + 5°C. A la solution obtenue sont ajoutées successivement 3,6 g (0,0264 mol) d'hydroxy-1 benztriazole dissous dans 40 ml de diméthylformamide puis 5,45 g (0,0264 mol) de dicyclohexylcarbodiimide dissous dans 30 ml de chloroforme.



25

Ja masse réactionnelle est agitée pendant 18 h en laissant remonter à température ambiante. La dicyclohexylurée formée est filtrée et le filtrat évaporé à sec sous 0,1 mm Hg laisse un résidu qui est redissous dans 50 ml d'acétate d'éthyle et filtré à nouveau pour séparer un second jet de dicyclohexylurée. Le filtrat est lavé successivement par 80 ml de solution aqueuse saturée de NaCl, 2 X 40 ml de solution aqueuse d'acide citrique à 10 %, à nouveau 80 ml de solution aqueuse saturée de NaCl, 2 X 40 ml de solution aqueuse saturée de CO₃ HNa, enfin par NaCl en solution aqueuse saturée jusqu'à neutralité.

La phase organique est séchée sur ${\rm SO}_4$ Ca, filtrée et évaporée à sec sous vide. Le résidu d'évaporation est le produit attendu :

10

Poids : 9,1 g (95 %)

Point de fusion : 98 - 100° (Kofler)

15	Analyse	C ₁₉ H ₂₆ N	2 ⁰ 5	
		С	Ħ	n 8
C	alculé	62,97	7,23	7,73
T	rouvé	63,15	7.05	7 97

20 Stade D

Terbutoxycarbonyl (S) alanyl -2 (S) carboxy -3 tétrahy-dro-1,2,3,4 isoquinoléine.

1,45 g (0,004 mol) de composé préparé au stade précédent sont dissous dans 20 ml de méthanol et la solution obte25 nue additionnée de 4,4 ml (0,004 mol) de soude aqueuse normale.

La solution est abandonnée 20 heures à température ambiante. Le méthanol est évaporé sous vide de la trompe à eau et le résidu repris par 20 ml d'eau. Après extraction des insaponifiables par l'acétate d'éthyle, la phase aqueuse est acidifiée par 4,4 ml de HCl normal. Le précipité formé est extrait par 2 X 20 ml d'acétate d'éthyle qui est séché sur SO₄ Ca, filtré et évaporé. Le résidu obtenu est le produit cherché:

Poids: 1,3 g (93 %)

	Analyse	C ₁₈ H ₂₄	N ₂ 0 ₅	
_		С	Ħ	N %
5	Calculé	62,05	6,94	8,04
	Trouvé	61,54	6,93	7,78

10 Stade E

15

20

30

(S) alanyl -2 (S) carboxy - 3 tétrahydro -1,2,3,4 isoquinoléine.

1,1 g (0,00316 mol) de dérivé préparé au stade précédent sont agités à + 5°C avec 4,5 ml d'acide trifluoroacé-tique à l'abri de l'humidité.

La solution obtenue est concentrée à sec sous 0,1 mm Hg. Le résidu cristallin hygroscopique d'évaporation est le produit cherché, sous forme de trifluoroacétate solvaté par 0,5 mol d'acide trifluoroacétique :

Poids: 1,3 g (98 %)

	Analyse	c ₃₂ H ₃₅ F ₉	N ₄ 0 ₁₂	
25		C %	H %	N %
	Calculé	45,83	4,21	6,68
•	Trouvé	45,99	4,62	6,55

0,7 g (0,0019 mol)de trifluoroacétate précédent sont transformés en 0,45 g (94 %) d'acide aminé libre correspondant, par passage sur 50 g de résine sulfonée (Dowex 50 W x 8 H⁺) puis élution par 500 ml d'ammoniaque normal.

Point de fusion : 170° C avec décomposition

Stade_F

5

10

[N (carboxyl-1 éthyl) (S) alanyl] -2 (S) carboxy -3 tétrahydro -1,2,3,4 isoquinoléine.0,849 g (0,0034 mol) de (S) alanyl -2 carboxy -3 tétrahydro -1,2,3,4 isoquinoléine sont dissous en présence de 1,9 g (0,0216 mol) d'accide pyruvique à 25° C dans 22 ml de soude normale et 50 ml de tampon pH 7 prélevés sur une solution préparée à partir de 50 ml de solution 0,1 molaire de phosphate monosodique et 29,1 ml de soude décinormale. 0,45 g (0,0072 mol) de cyanoborohydrure de sodium sont ajoutés en une fois. Le mélange réactionnel est abandonné 22 h à la température ambiante.

L'excès de cyanoborohydrure de sodium est décomposé

par addition de 6 ml d'acide chlorhydrique concentré.

La solution obtenue est passée sur résine échangeuse
d'ion (Dowex 50 H⁺). Après élution à l'eau distillée de la
résine jusqu'à absence d'ion chlore, le produit fixé sur
la résine est déplacé en éluant par 1 l de solution aqueuse normale d'ammoniaque. La solution ammoniacale
est concentrée à sec sous vide de la trompe à eau.
Le résidu d'évaporation est le sel monoammonique du
produit cherché. Poids obtenu : 0,8 g (69,7 %)

25 <u>Analyse</u> C₁₆ H₂₃ N₃ O₅

	· C &	H %	N %
Calculé	56,96	6,64	12,95
Trouvé	57,79	6,69	12,70

EXEMPLE 2

30

(Carboxy-1 éthyl amino)-3 [(RS) méthyl-2 propanoy1]}- 2 (S) carboxy-3 tétrahydro -1,2,3,4 isoquinoléine.

Préparé comme dans l'exemple 1 (stade C) à partir d'acide terbutoxycarbonylamino -3 (RS) méthyl -2 propanoïque et de (S) méthoxycarbonyl -3 tétrahydro -1,2,3,4 isoquino-1éine.

5

La [terbutoxycarbonylamino-3 (RS) méthyl-2 propanoyl] -2 (S) méthoxycarboxyl-3 tétrahydro -1,2,3,4 isoquinoléine obtenue est saponifiée par la soude aqueuse en utilisant la méthode de l'exemple 1 (stade D).

10

La [terbutoxycarbonylamino-3 (RS) méthyl-2 propanoyl] -2
(S) carboxy-3 tétrahydro -1,2,3,4 isoquinoléine obtenue
est traité par l'acide trifluoroacétique selon la
méthode de l'exemple 1 (stade E), fournissant le trifluoroacétate de [amino-3 (RS) méthyl-2 propanoyl] -2 (S)
carboxy -3 tétrahydro 1,2,3,4 isoquinoléine, qui est
transformée en chlorhydrate par dissolution dans HCl
normal en excès et concentration à sec.

20	Ana	lyse C ₁₄ H ₁₉	ci N ₂ O ₃		
		С	Ħ	Ŋ	Cl %
	Calulé	56,28	6,41	9,38	11,87
	Trouvé	56,44	6,59	9,04	11,94
25		56,94	6,62	8,97	11,87

30

35

1,3 g (0,005 mol) de [(RS) méthyl-2 amino -3 propanoyl] -2 (S) carboxy-3 tétrahydro-3 1,2,3,4 isoquinoléine obtenu au stade précédent sont dissous dans 20 ml de méthanol contenant 0,009 mol d'HCl et 0,515 g d'acide pyruvique à 94 % (0,0055 mol). La solution est hydrogénée sous 0,5 bar en présence de l g de charbon palladié à 10 %. Environ la moitié de la quantité théorique d'hydrogène est absorbée en l heure. La suspension est filtrée, le filtrat est additionné de 0,515 g d'acide pyruvique puis neutralisé par la triéthylamine à pH 7 - 7,2. Après addition de 1 g de charbon palladié à 10 %,

la suspension est à nouveau hydrogénée sous 0,5 bar jusqu'à disparition de l'amine primaire de départ que l'on contrôle par C.C.M. en révélant cette amine par la ninhydrine.

5

Le mélange réactionnel est filtré et le filtrat concentré est dissous dans 25 ml d'eau et passé sur 125 ml de résine échangeuse d'ion (Dowex 50 H⁺). Le produit fixé sur la résine est élué par 500 ml de solution aqueuse normale d'ammoniaque puis 260 ml d'eau distillée. Les éluats réunis sont évaporés à sec. Le résidu d'évaporation est le produit cherché sous forme de sel mono-ammonique.

Poids obtenu : 0,6 g

15

10

$\frac{\text{Analyse}}{\text{Cl}_{17}}$ $\frac{\text{H}}{\text{25}}$ $\frac{\text{N}_{3}}{\text{0}_{5}}$

			C &	H & N &
		4. 4. 2		
20	Calculé		58,11	7,17
٠.	Trouvé	,	58,91	6,93

EXEMPLE 3

 $\left\{N-\left[(RS) \text{ carboxy-1 éthyl}\right] (S) \text{ alanyl}\right\}-1 \text{ carboxy } -2$ 25 perhydroindole

et al (J. Amer. Chem. Soc. 1970 92, p. 2476).

Stade A

(RS) carboxy -2 indoline

30 31,5 g de cette indoline (86 %) sont obtenus par saponification dans 250 ml de soude normale et 150 ml d'éthanol pendant 18 h à la température ambiante de 43 g (0,224 mol) d'ester éthylique correspondant préparé selon E. J. COREY

35

La solution hydroalcoolique est concentrée au 1/2, neutralisée par 25 ml d'acide chlorhydrique 10 N; le précipité formé est filtré, lavé à l'eau et séché.

L'acide brut est purifié par passage sur une colonne de résine échangeuse d'ion (Dowex 50 W x 8 H⁺) et élution par l'ammoniaque aqueuse 2 N. Le sel d'ammonium obtenu est dissous dans le minimum d'eau et l'acide précipité a la quantité théorique d'HCl. Il est essoré, lavé à l'eau et séché à l'air.

10	Analyse	(du sel d'	ammonium) C ₉ H ₁	N ₂ 0 ₂
		C %	H %	N &
	Calculé	59,99	6,71	15,54
	Trouvé	60,22	6,71	15,06
15		59,93	6,71	15,29

Stade_B



25

(S) carboxy -2 indoline
60,5 g (0,37 ml de (DL) carboxy -2 indoline préparé au
Stade A sont ajoutés à une solution de 44,9 g (0,37 mol)
de (+) c.méthyl-benzylamine dans 400 ml d'éthanol anhydre.
Le précipité obtenu est essoré et digéré dans 350 ml
d'isopropanol anhydre au reflux. Après refroidissement
la suspension est filtrée, le précipité est lavé par
un peu d'isopropanol et séché.

Poids obtenu de (L) carboxy -2 indoline, sel de (+) -méthyl benzylamine 29,8 g.

La (S) carboxy -2 indoline est préparé avec un rendement théorique par dissolution de 10 g du sel précédent (0,029 mol) dans 50 ml d'eau et acidification par 29 ml d'acide chlorhydrique normal. Le précipité est essoré, lavé à l'eau, distillé et séché. Pureté optique : 96 % (C.P.V. après dérivation sous forme d'amide de l'acide (-) camphanique).

Les configurations absolues des acides (S) et (R) ont 10 été déterminées, comme suit :

- Des quantités analytiques (environ 0,5 g) de chacun des acides sont transformés en esters éthyliques par traitement par le chlorure de thionyle et l'éthanol selon le procédé décrit au Stade C.
- Les esters sont réduits par l'hydrure de lithium aluminium selon E.J. COREY (loc. Cit) en alcools primaires correspondants, qui sont identifiés par leur pouvoir rotatoire aux alcools décrit par E.J. COREY dont les configurations absolues respectives sont connues.

Stade C

15

20

- (S) éthoxycarbonyl -2 perhydroindole
- 25 ll g de (L) carboxy -2 indoline, sel de (+) méthyl benzylamine (0,032 mol) préparé au Stade B sont dissous
 dans 100 ml d'eau et transformés en acide correspondant par addition de 32 ml d'HCl N. L'acide est essoré,
 lavé à l'eau et séché en dessicateur sur anhydride

 phosphorique, puis mis en suspension dans 50 ml d'éthanol anhydre. A 0, + 5,° 3,9 ml de chlorure de thionyle
 sont ajoutés en 10 minutes sous agitation et l'agitation est maintenue 1 heure à 25°C puis 1 heure à 50°C.
- Le mélange est abandonné la nuit à 25°, puis concentré à sec sous vide de la trompe à eau à 40° et repris par 50 ml de benzène anhydre et essoré.

Le chlorhydrate de (S) éthoxycarbonyl -2 indoline obtenu est hydrogéné en solution dans 150 ml d'eau en présence de 2 g de charbon palladié pendant 8 heures à 45° C sous 50 kg/cm².

5

Après refroidissement et filtration du catalyseur, le filtrat est évaporé à sec. Le résidu est le produit cherché sous forme de chlorhydrate.

10

Poids : 6,9 g (93 %)

Analyse	C ₁₁ H ₂₀ C	cl NO ₂		
	C %	H &	N %	C1 %
Calculé	56,52	8,62	5,99	15,17
Trouvé	55,52	8,53	5,96	15,16

15

20

Stade D

N [(S) t -Boc alany1](S) éthoxycarbonyl -2 perhydroindole.

Une solution comprenant 3 g (0,0128 mol) de chlorhydrate de (S) éthoxycarbonyl -2 perhydroindole préparé au stade précédent (C), 15 ml de diméthylformamide (D.M.F.) séché et 1,8 ml de triéthylamine, est ajoutée à une solution refroidie à + 5° C et agitée de 2,42 g (0,0128 mol) de t - Boc (L) alanine dans 15 ml de D.M.F. Au mélange obtenu sont additionnées 25 successivement une solution de 1,7 g (0,0128 mol) de N -hydroxy benz-triazole dans 20 ml de D.M.F. puis une solution de 2,64 g (0,0128 mol) de dicyclohexyl carbodiimide dans 15 ml de chloroforme sec.

30

35

Après 65 heures d'agitation à 25°, la dicyclohexylurée formée est filtrée et lavée à l'acétate d'éthyle. Les filtrats réunis sont lavés successivement par 80 ml de solution aqueuse saturée de NaCl, 2 fois 40 ml de solution concentrée d'acide citrique, 2 fois 40 ml de solution aqueuse saturée de CO3H Na, puis à nouveau

2 fois 40 ml de solution de NaCl.

La solution organique est séchée sur SO₄Cà, filtrée, concentrée à sec sous vide de la trompe à eau, le résidu 5 est repris par 100 ml d'acétate d'éthyle. La solution est filtrée pour éliminer les dernières traces de dicyclohexylurée, et le filtrat concentré à sec laisse un résidu qui est le produit cherché, sous forme d'une huile très visqueuse.

10

Poids : 3,8 g (81 %)

Analyse C₁₉ H₃₂ N₂ O₅

15 H & N & Calculé 61,93 8,75 7,60 Trouvé 61,76 8,56 7,77

20 Stade E

-30

N [(S) t - Boc alanyl](S) carboxy -2 perhydroindole

3,6 g (0,0098 mol) d'ester obtenu au Stade D sont dissous dans 30 ml de méthanol en présence de 11 ml de solution aqueuse normale de soude. 25

Après 20 heures à 25°, le méthanol est évaporé sous vide de la trompe à eau et 60 ml d'eau sont ajoutés. La solution est lavée par 2 fois 50 ml d'acétate d'éthyle pour éliminer les insaponifiables puis acidifiée par 11 ml d'acide chlorhydrique N. Le précipité blanc formé est extrait par 2 x 50 ml d'acétate d'éthyle, qui sont réunis et lavés à l'eau, séchés sur " SO₄Ca, filtrés et concentrés à sec. Le résidu est le produit cherché. 35

Poids : 1,9 g (57 %)

Analyse C17 H28 N2 05

Calculé 59,98 8,29 8,23
Trouvé 59,10 8,16 7,81

10 Stade F

15

20

(S) alanyl-1 (S) carboxy -2 perhydroindole

1,6 g (0,0047 mol) d'acide préparé au stade précédent (E) sont agités à 0, + 5°C en solution dans 10 ml d'acide trifluoroacétique pendant l heure, puis pendant 15 minutes supplémentaires à température ambiante.

Après évaporation à sec sous vide de la pompe à palettes, le résidu dissous dans 15 ml d'eau est passé sur une colonne de résine échangeuse d'ion (Dowex W + 8H⁺). La colonne est éluée par 1 l d'ammoniaque aqueuse 2 N. Les éluats sont concentrés à sec sous vide. Le résidu obtenu est le produit cherché.

25 Poids: 0,90 g (95 %)

Analyse C₁₂ H₂₀ N₂ O₃

C % H% N %

C % H% N %

S 9,98 8,39 11,10

Trouvé 58,53 8,24 11,43

0,7 g (0,00291 mol) de N (S) alanyl (S) carboxy -2 perhydroindole préparé au stade précédent (F) et 1,67 g (0,0183 mol) d'acide pyruvique sont dissous dans 18 ml de soude aqueuse normale et 40 ml de tampon pH 7, la solution obtenue est soumise à la réduction par 0,400 g (0,0064 mol) de cyanoborohydrure de sodium comme décrit dans l'exemple l stade F.

Après traitement par l'acide chlorhydrique concentré et passage sur résine échangeuse d'ion (Dowex 50 H⁺), l'éluat ammoniacal final évaporé à sec, laisse 0,76 g (79 %) de résidu qui est le produit cherché sous forme de sel monoammonique.

15 <u>Analyse</u> C₁₅ H₂₇ N₃ O₅

	C. &	H %	.N €
Calculé	54,70	8,26	12,76
Trouvé	54,10	7,78	12,77

20

25

30

EXEMPLE 4

N - [\(\(\)(R,S \)) \(\) \(

1 g (4,17 m mole) de (S) alanyl-1 (S) carboxy-2 perhydroindole, préparé comme décrit dans l'exemple 3 stade F
et 4,72 g (19 m mole de (RS) éthoxycarbonyl-1 ethylthio
pyruvate d'éthyle sont dissous dans 50 ml d'éthanol anydre en présence de 15g de tamis moléculaire 4 Å. Après 45
minutes d'agitation à température ambiante, 0,25g de Cyanoborohydrure de sodium en solution dans 2,25 ml d'éthanol anhydre sont ajoutés en 6 heures.

Après séparation du tamis moléculaire par filtration, le filtrat est concentré à sec sous pression réduite et le résidu dissous dans 100 ml d'éther sulfurique. La solution est extraite par 2 x 100 ml d'eau distillée, puis séchée sur sulfate de calcium, filtrée et chromatographiée sur 200 g de silice (Merck F 254) en éluant par un mélange chlorure de méthylène/méthanol 180/20. 0,5 g (25 %) de produit cherché sont obtenus sous forme de sel sodique.

10

5

		Analyse	c_{22} H_{35} N_2	Na O ₇ S	·
		C &	H %	N %	S %
15	Calculé	53,43	7,13	5,66	6,48
	Trouvé	53,28	7,09	5,19	5,92



30

35

Le [(RS) éthoxycarbonyl -1 ethylthio] pyruvate d'éthyle intermédiaire est préparé par condensation du bromopyruvate d'éthyle avec le (RS) thiolactate d'éthyle en présence de pyridine selon le procédé décrit pour des dérivés voisins dans le J. of Heter. Chem. (1973) 10/4 p. 679-681)

25 E₁₅ = 165-170 Rdt 67 %

EXEMPLE 5

N - [(ethoxycarbonylméthylthio) -2 (RS) ethoxycarbonyl-1 éthyl] - (S) - alanyl -1 (S) carboxy-2 perhydroindole.

Préparé comme dans l'exemple 4 à partir de 1 g (4,17 m mole) de (S) alanyl-1 (S) carboxy-2 perhydro indole, 4,45 (1,9 mole) de carbethoxy methyl thio pyruvate d'éthyle et 0,25 g de cyanoborohydrure de sodium.

7,01

Après purification par chromatographie, on obtient 0,26 g (14 %) de produit cherché.

Analyse C₂₁ H₃₄ N₂ O₇ S C % H % N % S % Calculé 55,00 7,47 6,11 6,99

5,94

7,32

Le carbéthoxy méthyl mercapto pyruvate d'éthyl intermédiaire est préparé par condensation dubromopyruvate d'éthyle avec le thioglycolate d'éthyl selon le procédé décrit par la référence cité dans l'exemple 4. $E_{15} = 165 - 175$ Rdt 50 %.

54,71

EXEMPLE 6

Trouvé

5

10

15

20

25

3

35

[N - (N- (benzyloxy carbonyl) N- (dicyclopropylmethyl) amino] - 3 (RS) ethoxy carbonyl-1 propyl} (S) alanyl) -1 (S) carboxy -2 perhydro indole.

Préparé comme dans l'exemple 4 à partir de 0,6 g de (S) alanyl-1 (S) carboxy-2 perhydroindole, 4,3 g de [N (benzyloxycarbonyl) dicyclopropylamino] - 4 oxo-2 butyrate d'éthyle et 0,15 g de cyanoborohydrure de sodium.

Après purification par chromatographie, on obtient 1 g (67 %) de produit cherché.

	Analyse	² C ₃₃ H ₄₇	N ₃ 0 ₇	1
30			• • •	
4		C &	ाः H %	И €
	Calculé	66,31	7,93	7,03
	Trouvé	66,11	7,83	7,22

Le [N (benzyloxycarbonyl) dicyclopropylamino] -4 oxo-2 butyrate d'éthyle intermédiaire est préparé en 6 étapes de la façon suivante :

Etape 1: condensation du bromocétaldéhyde diéthylacétal sur le dithiannyl-2 carboxylate d'éthyle selon (E.D. ELIEL J. Org. Chem. (1972) vol. 37 2 p. 505-506 Rdt: 57 % E 0,07 = 130 -135° C.

5

Etape 2: le (diethoxy-2, 2 éthyl-1) -2 carbethoxy-2 dithiane-1,3 obtenu est transformé en semi carbazone de 1 (oxo-2 éthyl-1) -2 carbethoxy-2 dithianne-1,3 par agitation avec une solution de chlorhydrate de semicarbazide dans l'eau à température ambiante pendant 24 h. La semicarbazone obtenue avec un rendement de 88 % a un point de fusion (Kofler) de 183°C.

15 '

10

Etape 3: cette semicarbazone est transformée en aldéhyéde correspondant par agitation avec de l'acide pyruvique en solution hydroacétique selon (R.E. BEYLER et al. J. Ann. Chem. Soc. (1960) 82 p. 175) E_{0,8} = 140 - 145° C
Rdt : 50 %

20

25

Etape 4: l'aldéhyde précédent est condensé avec la dicyclopropylméthylamine et l'imine obtenue soumise à réduction selon le procédé décrit par J.W LOWN et 5. ITOH (can. J. Chem. (1975) 53 p. 960), fournissant ainsi le [(dicyclopropylmethylamino) -2 ethyl] -2 carbethoxy-2 dithianne-1,3 avec un rendement de 65 %. Son chlorhydrate fond à 150° (K).

30

35

Etape 5: Le dérivé obtenu à l'étape précédente est soumis à l'action du chloroformiate de benzyle selon le procédé décrit dans "Chemistry of the aminoacides" vol. 2 p. 895 par GREENSTEIN et WINITZ (Wiley Editeur). Le { [N(benzyloxycarbonyl) dicyclopropylmethylamino]-2 ethyl-1)} -2 carbethoxy-2 dithianne-1,3 est une huile visqueuse obtenue avec un rendement de 93 %.

Etape 6: Sous l'action du N-bromo succinimide en solution hydroacétonique, le dérivé obtenu au stade précédent est transformé en [N(benzyloxycarbonyl) dicyclopropyl amino] -4 oxo-2 butyrate d'éthyle avec un rendement de 70 %, selon le procédé décrit par E.J. COREY (J. Org. Chem. (1971) 36,3553-60).

Les composés préparés dans les exemples précédents ainsi que d'autres composés de formule (I) préparés de manière semblable ont été rassemblés dans le tableau suivant. Par commodité, les symboles A et n ne sont mentionnés que pour les valeurs A = cycle benzénique et n =1. Pour tous les autres composés A signifie cycle saturé et n = 0 (perhydroindole de formule I').

Le tableau donne les valeurs caractéristiques des composés en infra-rouge(IR) et résonnance magnétique nucléaire (RMN):

s est pour singulet,
d est pour doublet,

5

10

15

20

q est pour quadruplet,
m pour multiplet.

	FORME (sel)	sel d'ammonium	sel d'ammonium	sel d'ammonium	maléate acide	maléate acide	maléate acide	sel sodique		sel sodique	maléate acide	sel sodique acétate.
n	R ₃	CH ₃	СНЗ	CH ₃	-CH ₂ CH ₂	$-CH_2-CH_2-CH(-\sqrt{1})_{\lambda}$	CH ₃	$-cH_2-s-cH(-\bigcirc)_{\lambda}$	$-CH_2-CH_2-N-CH\left(-\left\langle 1\right\rangle_2\right)$	$\frac{(RS)}{(RS)}$ - CH_2 - S - CH - $COOC_2$ H_5 CH_3	$-c_{H_2}-s-c_H-c_{OOC_2}H_5$ $-c_{H_3}$	$-CH_2 - CH(CH_3)_2$ $-CH_2 - CH_2 - NH - CH(-4)_1$
TABLEAU	R2	æ	=	æ	C ₂ H ₅	C2H5	C2H5	$c_2^{H_5}$	C ₂ H ₅	$c_2^{H_5}$	$c_2^{H_5}$	C ₂ H ₅ C ₂ H ₅
	R ₁	СНЗ	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	ĊH ₃	СНЭ	CH ₃
	ָ ט	0	-	С	C () C	0	0	0	С	0	0 0
	Composé N°	<pre>1 (Ex. 1) (A benzénique n=1)</pre>	2 (Ex. 2) (A benzénique n = 1)	3 (Ex. 3)	4- n	ם ח		€0	9 (Ex.6)	10 (Ex. 4)	11	12

								25-									
- 1	FORME (sel)		and the control of th	sel sodique	· ·		sel sodique	sel sodique	sel sodique		sel sodique	sel sodique	trifluoroacétate		bis-trifluoroacétate		
TABLEAU (suite 1)	R3	-CH ₂ -S-CH ₂ -COOC ₂ H ₅	$-cH_2cH_2-NH-CH(4)_2$	n-C ₄ H ₉	n-C ₃ H ₇	-cH ₂ -	$1-c_3H_7$	C ₂ H ₅	$\frac{1}{1}$ CH ₂ CH ₂ -N-CH-CH ₃ (S)	COCH ₃	$n^-C_5H_{11}$	$-CH_2-CH_2-N$ $-CH$ $(-C)_2$	COCH ₃	1 -C,H ₀	ਨਾ ਦਾ	$n^{-C_3H_7}$	
TAB	P2	C ₂ H ₅	Ξ	C2H5	C ₂ H ₅	$c_2^{H_5}$	C2H5	C ₂ H ₅	$c_2^{H_5}$		C2115	C2H5 . C2H5		C2"5	25	$c_2^{H_5}$	
		СН	CH ₃	СН3	CIII3	CH,	CH	СН3	СН3	-	СН3	CH ₃	,	E 2	cu ₃	$-\left(\text{CH} \right)_{4}^{-\text{NH}_{2}}$	
	U	C	С	С	С	c	c	С	C		Ċ	0 0		0 0	>	С	
./.	Composé 11°	14 (Ex.5)	15	16	17	18	19	20	21		2.2	23		.j ,	26 (n = 1)	27	

		(Sulte 2)		Mil/ (mata)
сошр.	I.R. (v _s en cm ')	R.N.	deplacements chimiques	(ppm)/IMS
	NH : 3500-2300 C=O : 1600	m. : 4H(7,4) 3H(5,3-4,1)	d.: 2H (5,3) 6H(1,8)	s. : 2H (4,8)
2		Massifs: 5H(3,5-3) 4H(3H(1,2) 3H(4H(3,3) q.: 1H(4-3,5) 3H(4,7)	d.: 3H (1,45)
m	NH 3500-2500	m. : 3H(4,8-4)	Massifs:18H(2,5-1,3)	12
4	••	Massifs: 6H(4,6-3,7) 19H(2,5-1)	2H(2,5-3)	s.: 5H(7,3) 2H(6,35)
ιυ .		Massifs:17H(1,6-0,8) 10H(0,7-0,1)	6H(4,5-3,5) 2H(5,7-5,2) 3H(3,2-1,9)	
9	,	Massifs:21H(2,7-1) 11H(0,8-0,1)	6H(4,6-3,7) 4H(11,2)	s.: 2H(6,4)
7		Massifs:20H(2,7-1,1) 6H(4,7-3,9)	4H (10,3)	s.: 2H(6,4)
&	NH3700-3200 CD ester 1730	Massifs: 8H(4,7-3,2)	d. : 2H (2,9)	
	CO amide 1650-	звн(2,5-1)		
<u>-</u>	M 3500-2300 CO ester 1730-	Massifs:39H(4,6-0,15)	s.: 2H(5,1) 5H(7,3)	
	COamide 1650-			•
10	NH3300 CO ester 1725 CO amide 1620	Massifs:11H(4,5-2,6) 23H(2,5-1)	в. : 2Н(6,5) 4Н	echangeables (11,1)
11		Massifs: 9H(4,7-3,2) 25H(2,5-1)		
12	VH3600-2300 COester 1725	Massifs: 6H(3-4,5) 20H(1,2-2,5)	d.: 6H(1)	
13	er 1730 : 1650	Massifs: 6H(4,5-3,3) 35H(0,3-2,5)	q. : 2H 4H 6t	4H échangeables (8,7-7.7)
	1550			

_
m
aj
Ť
su
_
) D
EA
LEA
EA

Comp	I.R. (ven cm ⁻¹)	R.M.N. dans CDCl ₃ : dépl	déplacements chimiques (ppm)/TMS
	1		G : 4H(4,25)
14	NH3700-2500 C=0 ester 1720 C=0 amide 1625	Massifs: 18H(2-1) zh(2, 4H(4,5-3,2)	2) d. : 2H(3) 2H échangeables
15	NH3500-3000 C=0 1680-1550	Massifs: 19H(2,5-0,9) 7 8H(0,9-0,1)	$7H(4,5-2,5)$ s.: $3H(1,9)$ R.M.N. dans P_2^0
16	NH3600-3100 C=0 ester 1725 C=0 amide 1620	Massifs: 6H(3-4,5)	27H(0,1 -2,5)
17	ester amide	Massifs: 24H(2,4-0,7) 6H(4,6-3,4)	s. 2H(6,8)
18	NH 3300 C=0 ester 1725 C=0 amide 1610	Massifs: 25H(2,5-0) 6H(4,5-3)	
19		Massifs: 5H(4,5-3) 1H(2,9)	25H(0,7-2,5)
20	NH 3600-2500 C=0 ester 1730 C=0 am1de 1610	Massifs: 6H(3-4,6) 23H(0,6-2,5)	
21	NH 3300 C=O ester 1735 C=O amide 1650-1600	Massifs: 11H(4,6-2,9) 26H(2,4-1)	B. : 3H(Z,1)
22		Massifs: 7H(3-5) 28H(0,5-2,6)	
23	NH ⁺ 3600-2400 C=0 ester 1730 C=0 amide 1650-1550	Massifs:	2H &changeables (5,9)
24	NH 3700 C=0 ester 1730 C=0 amide 1600	Massifs: 32H(2,6-0) 10H(5-2,8)	
25	NH ⁺ 3500-2300 C=0 ester 1740	Massifs: 6H(3,5-4,6)	schangeables rr ol
26	3340-3200-3400	Massifs: 2711(2,2-0,7)	2H échangeables (5,8)
. 27	COamide 3300-2300 C=O acide 1 C=O ester 1	Massifs: 2911	4H $(4,5-3,5)$ RMN dans D_2^{O}
	C=O amide l		

Etude pharmacologique des composés de l'invention.

Les composés selon l'invention ont été testés par l'administration i.v ou p.o chez le chien éveillé.

5

10

15

20

La pression artérielle des chiens a été mesurée par un capteur de pression (Statham P 23 Db) après cathétérisation de l'aorte par l'intermédiaire de l'artère fémorale. L'enregistrement est réalisé par un appareil enregistreur (Brush 400).

L'angiotensine I et l'angiotensine II sont injectées aux animaux par voie intra-veineuse à la dose de 0,3 Y/kg. On administre ensuite les composés selon l'invention par voie buccale ou intraveineuse à la dose de 1 à 5 mg/kg.

On constate une inhibition de l'activité hypertensive de l'angiotensine I allant de 50 à 100 % 30 à 90 minutes après l'administration et se maintenant de 40 à 80 % à plus de 6 heures après l'administration. Certains composés restent actifs après 24 heures, ce qui n'est le cas d'aucun composé connu jusqu'à présent (en particulier le captopril qui est le seul composé commercial). Par ailleurs, les composés de l'invention 25 ne semblent avoir aucune toxicité (DL > 500 mg/kg i.p. chez la souris).

EXEMPLE DE FORMULATION

30	N- (S) éthoxycarbonyl-1 éthylthio)-2 (R,S) éthoxycar-
	bonyl-1 éthyl] (S) alanyl}-1 (S) carboxy-2 perhydroin-
	dole (maléate) 10 mg
	amidon de blé120 mg
	amidon de maïs115 mg
35	caséine formolé
	stéarate de magnésium

pour 1 comprimé.

REVENDICATIONS

1- Composés répondant à la formule générale :

dans laquelle

. 10

15

25

30

5 le cycle A est saturé et n = 0 ou l, ou bien

le cycle A est benzénique et n = 1

R₁ représente un groupe alkyle inférieur de 1 à 4 atomes de carbone pouvant porter un groupe amino,

R₂ représente un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle de 1 à 4 atomes de carbone,

R₃ représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié, mono-ou di-cycloalkyl-alkyle ou phényl-alkyle ayant au plus et au total 9 atomes de carbone, ou bien un groupe alkyle substitué de formule

$$- (CH2)P - Y - CH - R5$$

avec R₄ = H, alkyle inférieur (C₁ à C₄) ou cycloalkyle (de C₃ à C₆)

R₅ = H, alkyle inférieur (C₁ à C₄) cycloalkyle
(C₃ à C₆) ou alcoxycarbonyle,
Y = S ou > N - Q où Q = H, acétyle ou benzy-

Y = S ou > N - Q où Q = H, acétyle ou benzyloxycarbonyle, et

p = 1 ou 2, et q = 0 ou 1

sous leur forme racémique ou d'isomères optiques, et leurs sels obtenus avec une base minérale ou organique thérapeutiquement compatible, ou leurs sels d'addition obtenus avec un acide minéral ou organique pharmaceutiquement compatible.

2 - Composés répondant à la formule :

- dans laquelle les symboles R₁, R₂ et R₃ ont la même signification que dans la formule (I), de la revendication 1, sous leur forme racémique ou d'isomères optiques, ainsi que leurs sels obtenus avec des acides ou des bases thérapeutiquement compatibles.
- 3 Composés selon la revendication 2, répondant à la formule (I') dans laquelle R_3 est un groupe alkyle linéaire ou ramifié de C_3 à C_8 , cycloalkyl-alkyle de C_4 à C_8 ou un alkyle substitué de formule :

15

avec R_4 = H ou alkyle et R_5 = alcoxycarbonyle, les groupes alkyles et alcoxy ayant de 1 à 4 atomes de carbone.

- 20 4 Composés selon la revendication 2, répondant à la formule (I') dans laquelle R, est un radical alkyle.
- 5 Le N [((RS) éthoxycarbonyl -1 éthylthio) -2 (RS) éthoxycarbonyl -1 éthyl](S) alanyl} 1 (S)

 carboxy 2 perhydroindole, ses isomères (S),

 ainsi que leur maléate.
- 6 Le {N [(R,S) éthoxycarbonyl-1 méthyl -3 butyl](S)

 alanyl } -1 (S) carboxy -2 perhydroindole, son
 isomère (S) et leur sel de sodium.

- 7 Le \[N \[(R,S) \] \] \[\text{\$\text{ethoxycarbonyl} -1 pentyl} \] \[(S) \] \[\text{alanyl} \] \[-1 \] \[(S) \] \[\text{carboxy} -2 -\text{perhydroindole, son isomere} \] \[(S) \] \[\text{et leur sel de sodium.} \]
- 5 8 Le {N [(R,S) éthoxycarbonyl-1 butyl] (S) alanyl} -1 (S) carboxy-2 perhydroindole, son isomère (S) et leur sel de sodium.
- 9 Le [N [(R,S) ethoxycarbonyl-1 cyclopropyl -2 6thyl]- (S) alanyl-1 S carboxy -2 perhydroindole, son isomère (S) et leur sel de sodium.
 - 10 Procédé de préparation des composés selon la revendication 1, procédé caractérisé en ce que l'on soumet un ester d'alkyle d'acide azabicyclo-alkane di-carboxylique de formule générale II :

COR'

CHOCK COR'

$$R_1$$

CO - CH - (CH₂)q - NH₂

(II)

dans laquelle la définition des symboles A, n et q est la même que dans la revendication 1,

- R' représente un radical alkyle inférieur ou un radical amino-alkyle dont la fonction aminée est protégée par les radicaux habituels tels que par exemple benzyloxycarbonyl ou terbuto-xycarbonyl et,
- R' représente un radical hydroxy ou alcoxy inférieur,

à une réaction d'alkylation réductive par un composé de formule générale III :

$$0 = C \underbrace{R_3}_{COOR_2}$$
 (III)



25

dans laquelle la définition de substituants R_2 et R_3 reste celle mentionnée précédemment, pour obtenir une amine de formule générale IV :

$$COR'$$
 COP'
 COP'
 COP'
 COP'
 COP'
 COP'
 COP'
 COP'
 $COOR_2$
 $COOR_2$

- dans laquelle R' et R'₁ possèdent la définition fournie précédemment pour la formule II et les symboles R₂, R₃, A, n et q gardent les significations fournies antérieurement, et après alkylation réductive, ce composé intermédiaire obtenu est éventuellement soumis aux procédés de déprotection habituels tels que par exemple saponification totale ou partielle et/ou hydrogénolyse, et est ainsi transformé en composé de formule (I).
- 11 Composition pharmaceutique renfermant à titre de principe actif au moins un composé selon l'une quelconque des revendications 1 à 9, en association avec un excipient ou un véhicule inerte non-toxique thérapeutiquement compatible.

PEVENDICATION

Procédé de préparation de composés répondant à la formule générale :

5 dans laquelle

15

25

le cycle A est saturé et n = 0 ou 1, ou bien

le cycle A est benzénique et n = 1

R₁ représente un groupe alkyle inférieur de 1 à 4 atomes de carbone pouvant porter un groupe amino,

10 R₂ représente un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle de 1 à 4 atomes de carbone,

R₃ représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié, mono-ou di-cycloalkyl-alkyle ou phényl-alkyle ayant au plus et au total 9 atomes de carrone, ou bien un groupe alkyle substitué de formule

-
$$(CH_2)_p$$
 - Y - CH_2 - R_5

20 avec $R_4 = H$, alkyle inférieur $(C_1 \ \text{à} \ C_4)$ ou cycloal-kyle $(\text{de } C_3 \ \text{a} \ C_6)$

 $R_5 = H$, alkyle inférieur ($C_1 \ge C_4$) cycloalkyle ($C_3 \ge C_6$) ou alcoxycarbonyle,

Y = S ou > N - Q où Q = H, acétyle ou benzy-loxycarbonyle, et

p = 1 ou 2, et

g = 0 ou 1

sous leur forme racémique ou d'isomères optiques, et leurs sels obtenus avec une base minérale ou organique thérapeutiquement compatible, ou leurs sels d'addition obtenus avec un acide minéral ou organique pharmaceutiquement compatible,

procédé caractérisé en ce que l'on soumet un ester d'alkyle d'acide azabicycloalkane di-carboxylique de formule générale II :

5 dans laquelle la définition des symboles A, n et q est la même que dans la revendication 1,

R' représente un radical alkyle inférieur ou un radical amino-alkyle dont la fonction aminée est protégée par les radicaux habituels tels que par exemple benzyloxycarbonyl ou terbutoxycarbonyl et, R' représente un radical hydroxy ou alcoxy inférieur, à une réaction d'alkylation réductive par un composé de formule générale III:

$$0 = C < \frac{R_3}{COOR_3}$$
 (III)

dans laquelle la définition de substituants R₂ et P₃ reste celle mentionnée précédemment, pour obtenir une amine 20 de formule générale IV :

COR'

A

$$CO_{2}^{N}$$

CO - CH - (CH₂)q - NH - CH - R₃

COOR₂

(IV)

dans laquelle R' et R' $_1$ possèdent la définition fournie précédemment pour la formule II et les symboles R $_2$, R $_3$, A, n et q gardent les significations fournies antérieurement,

25 et après alkylation réductive, ce composé intermédiaire obtenu est éventuellement soumis aux procédés de déprotection habituels tels que par exemple saponification totale ou partielle et/ou hydrogénolyse, et est ainsi transformé en composé de formule (I).

Numéro de la demande



RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

EP 81 40 1501

	DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENT	Revendica-	DEMANDE (Int. Cl.3)
itégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin des parties pertinentes	tion concernée	
	FR - A - 2 448 533 (MORTON-NORWICH) * Revendications *	1,11	C 07 D 217/26
		4 11	209/42 A 61 K 31/40 31/47
	EP - A - O 012 845 (TANABE SEI- YAKU CO LTD) * Pages 1-4 *	1,11	
-	 FR - A - 2 456 733 (MORTON-NORWICH)	1,11	- 1
	* Revendications *	,	DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int. Cl.4)
	EP - A - 0 018 104 (TAKEDA YAKUHIU KOGYO K.K.) * Pages 1-4 *	1,11	C 07 D 217/26 209/42 A 61 K 31/40 31/47
) .	EP - A - O 018 549 (TANABE SEI-	1,11	
	* Pages 1-4 *		
•	<u>US - A - 4 251 444 (FREED et al.)</u> * Colonne 1-2 *	1,11	CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES
P	EP - A - 0 031 741 (SCIENCE UNION	1,11	X: particulièrement pertinent A: arrière-plan technologiqui O: divulgation non-écrite P: document intercalaire
	et CIE) * Revendications *		T: théorie ou principe à la ba de l'invention E: demande faisant interfére
			D: document cité dans la demande L: document cité pour d'autr
4	Le présent rapport de recherche a ete etabli pour toutes les revendic	ations	&. membre de la même lami document correspondant
Lieu Ci	e la recherche Date d'achevement de la recherche	Examin	ateur
	La Haye 07-12-1981	BR	IGHENTI



RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

Numero de la demande

EP 81 40 1501

-2-

	OCUMENTS CONSIDERES COMME PERT		1	CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int. Cl. 3)
tėgorie	Citation ou document avec indication, en cas de besoin, de pertinentes	s parties	Revendica- tion concernée	
P	EP - A - 024 852 (AMERICAN HOPPROD. CO.) * Page 2, revendications *	USE	1	
	rage 2, revenuesausins			
				DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int. Cl. 3)
		•		
	·	*		
				:
				·
		•		